Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/005831

International filing date: 29 March 2005 (29.03.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2004-103424

Filing date: 31 March 2004 (31.03.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 21 April 2005 (21.04.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



30, 3, 2005

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2004年 3月31日

出 願 番 号

特願2004-103424

Application Number: [ST. 10/C]:

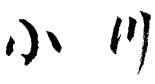
[JP2004-103424]

出 願 人

Applicant(s):

日本ゼオン株式会社

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2005年 3月 9日





ページ: 1/E

【書類名】 特許願 【整理番号】 NZN204

【あて先】 特許庁長官 殿

【国際特許分類】 B29C 41/00 C08L 13/00

A41D 13/10

【発明者】

【住所又は居所】 東京都千代田区丸の内二丁目6番1号 日本ゼオン株式会社内

【氏名】 会田 みさを

【発明者】

【住所又は居所】 東京都千代田区丸の内二丁目6番1号 日本ゼオン株式会社内

【氏名】 石津 修

【発明者】

【住所又は居所】 東京都千代田区丸の内二丁目6番1号 日本ゼオン株式会社内

【氏名】 太田 久紀

【特許出願人】

【識別番号】 000229117

【氏名又は名称】 日本ゼオン株式会社

【代理人】

【識別番号】 100092934

【弁理士】

【氏名又は名称】 塚脇 正博

【選任した代理人】

【識別番号】 100078732

【弁理士】

【氏名又は名称】 大谷 保

【選任した代理人】

【識別番号】 100081765

【弁理士】

【氏名又は名称】 東平 正道

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 153775 【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 特許請求の範囲 1

【物件名】 明細書 1 【物件名】 要約書 1

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

共役ジエン単量体 $70\sim85$ 重量部、芳香族ビニル単量体 $10\sim28$ 重量部、エチレン性不飽和酸単量体 $2\sim5$ 重量部およびこれらと共重合可能な他の単量体 $0\sim18$ 重量部からなる単量体混合物 100 重量部を共重合して得られる共重合体を含有してなるディップ成形用ラテックスであり、該共重合体のトルエン不溶解分が 30 重量%以上、かつ、トルエン膨潤度が 70 倍以下であるディップ成形用ラテックスに、該ラテックスの固形分 100 重量部に対して、加硫剤 1000.

【請求項2】

芳香族ビニル単量体がスチレンである請求項1記載のディップ成形用組成物。

【請求項3】

請求項1に記載のディップ成形用組成物をディップ成形してなるディップ成形品。

【請求項4】

手袋である請求項3記載のディップ成形品。

【書類名】明細書

【発明の名称】ディップ成形用組成物およびディップ成形品

【技術分野】

[0001]

本発明は、ディップ成形用組成物およびディップ成形品に関し、さらに詳しくは、風合いに優れ、十分な引張り強度と破断伸びを有し、かつ密着状態の持続性に優れるディップ成形品、該ディップ成形品を与えるディップ成形用組成物に関する。

【背景技術】

[0002]

ゴム手袋は、家事用、食品工業や電子部品製造業などの種々の工業用および医療用など、幅広く使用されている。ゴム手袋には、長時間にわたり着用しても手が疲れないように、指の動きに合わせてより小さな力で手袋の伸縮が追随し易いこと(風合いが良いこと)、着用中に破れたりしにくいこと(引張り強度と破断伸びが十分に高いこと)、指の動きに合わせて手袋が変形してもたるみやしわの発生が少なく、密着状態を維持できること(密着状態の持続性が良いこと)などが要求されている。

従来、ゴム手袋として、天然ゴムラテックスをディップ成形して得られるものが多用されている。しかし、天然ゴムラテックス製の手袋には、ゴム成分中に微量存在するたんぱく質により、使用者によってはアレルギーを引き起こす恐れがあるため、そのような懸念のない合成ゴムラテックス製の手袋が提案されている。

[0003]

例えば、特許文献1には、共役ジエン単量体80~99重量%を含有する単量体混合物を乳化共重合して得られる、-50℃以下のガラス転移温度を有するカルボキシ変性共役ジエン系ゴムラテックスを含有するディップ成形用組成物をディップ成形して得られる手袋が提案されている。しかしながら、このような手袋は、風合いに優れ、十分な破断伸びを有しているものの、引張り強度は必ずしも十分なものではない。

[0004]

また、特許文献 2 には、芳香族ビニル単量体 $5\sim6$ 5 重量%、共役ジエン単量体 3 5 ~9 0 重量% および不飽和酸単量体 0. $5\sim1$ 0 重量% からなる単量体混合物を乳化共重合して得られる、トルエン不溶解分が 8 5 重量%以下の共重合体ラテックスを含有するディップ成形用組成物をディップ成形して得られる手袋が提案されている。具体的には、スチレンを 3 4 重量%含有する単量体混合物を乳化共重合して得られた共重合体ラテックスからなる手袋が開示されている。しかしながら、このような手袋は、十分な破断伸びを有しているものの、風合いと引張り強度とのバランスが悪く、密着状態の持続性は不十分なものであった。

[0005]

さらに、特許文献3には、ガラス転移温度が20℃以下のスチレンーブタジエンゴムラテックスからディップ成形して得られる、100%伸長時の初期の引張り応力に対する6分間後の引張り応力の割合(応力保持率)が30~50%の範囲にある手袋が開示されている。具体的には、スチレン含有量が比較的多いスチレンーブタジエンゴムラテックスを用いて得られた手袋が開示されている。しかしながら、このような手袋は、風合いおよび密着状態の持続性が不十分である。

[0006]

【特許文献1】米国特許5,910,533号明細書

【特許文献2】米国特許6,627,325号明細書

【特許文献3】特開2001-131812号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0007]

本発明の目的は、上記事情に鑑み、風合いに優れ、十分な引張り強度と破断伸びを有し 、かつ密着状態の持続性に優れるディップ成形品、および該ディップ成形品を与えるディ

出証特2005-3020318

ップ成形用組成物を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

[0008]

本発明者らは、上記課題を解決するために鋭意研究を行った結果、共役ジエン単量体、芳香族ビニル単量体、エチレン性不飽和酸単量体およびこれらと共重合可能な他の単量体からなる特定組成の単量体混合物を共重合して得られる、トルエン不溶解分およびトルエン膨潤度が特定範囲にある共重合体を含有してなるディップ成形用ラテックスに、加硫剤、加硫促進剤および酸化亜鉛を、それぞれ特定量配合してなるディップ成形用組成物を用いると、前記の目的を達成できることを見出し、この知見に基づき本発明を完成するに至った。

[0009]

また、本発明によれば、上記ディップ成形用組成物をディップ成形してなるディップ成 形品が提供される。

【発明の効果】

[0010]

本発明によれば、風合いに優れ、十分な引張り強度と破断伸びを有し、かつ密着状態の持続性に優れるディップ成形品、および該ディップ成形品を与えるディップ成形用組成物が提供される。

【発明を実施するための最良の形態】

[0011]

以下、本発明を詳細に説明する。

(ディップ成形用ラテックス)

本発明で用いるディップ成形用ラテックスは、共役ジエン単量体70~85重量部、芳香族ビニル単量体10~28重量部、エチレン性不飽和酸単量体2~5重量部およびこれらと共重合可能なその他のエチレン性不飽和単量体0~18重量部からなる単量体混合物100重量部を重合して得られる共重合体を含有してなるものである。

$[0\ 0\ 1\ 2]$

共役ジエン単量体としては、例えば、1, 3-ブタジエン、イソプレン、2, 3-ジメチル-1, 3-ブタジエン、2-エチル-1, 3-ブタジエン、1, 3-ペンタジエンおよびクロロプレンなどが挙げられる。なかでも、1, 3-ブタジエンおよびイソプレンが好ましく、1, 3-ブタジエンがより好ましい。これらの共役ジエン単量体は単独で又は2種以上を組み合せて用いることができる。

共役ジエン単量体の使用量は、全単量体100重量部に対して、70~85重量部、好ましくは72~82重量部、より好ましくは73~80重量部である。この量が少なすぎると風合いに劣り、逆に多すぎると引張り強度に劣る。

[0013]

芳香族ビニル単量体としては、例えば、スチレン、 α ーメチルスチレン、pーメチルスチレン、pーフェニルスチレン、pーメトキシスチレン、クロロメチルスチレン、mーフルオロスチレン、ビニルナフタレンなどが挙げられる。これらのなかでもスチレンが最も好ましい。これらの芳香族ビニル単量体は単独で又は2種以上を組み合せて用いることができる。

芳香族ビニル単量体の使用量は、全単量体100重量部に対して、10~28重量部、

好ましくは12~25重量部、より好ましくは15~24重量部である。この量が少なす ぎると引張り強度に劣り、逆に多すぎると風合いに劣る。

$[0\ 0\ 1\ 4]$

エチレン性不飽和酸単量体としては、カルボキシル基、スルホン酸基、酸無水物基等の 酸性基を含有するエチレン性不飽和単量体であれば特に限定されず、例えば、アクリル酸 、メタクリル酸などのエチレン性不飽和モノカルボン酸単量体;イタコン酸、マレイン酸 . フマル酸等のエチレン性不飽和多価カルボン酸単量体;無水マレイン酸、無水シトラコ ン酸等のエチレン性不飽和多価カルボン酸無水物;フマル酸モノブチル、マレイン酸モノ ブチル、マレイン酸モノー2-ヒドロキシプロピル等のエチレン性不飽和多価カルボン酸 部分エステル単量体;スチレンスルホン酸等のエチレン性不飽和スルホン酸単量体;など が挙げられる。なかでも、エチレン性不飽和カルボン酸が好ましく、エチレン性不飽和モ ノカルボン酸がより好ましく、メタクリル酸が特に好ましい。これらのエチレン性不飽和 酸単量体はアルカリ金属塩またはアンモニウム塩として用いることもできる。これらのエ チレン性不飽和酸単量体は単独でまたは2種以上を組み合せて用いることができる。

エチレン性不飽和酸単量体の使用量は、全単量体100重量部に対して、2~5重量部 、好ましくは2.5~4.5重量部、より好ましくは3~4重量部である。この量が少な すぎると引張り強度に劣り、逆に多すぎると風合いおよび密着状態の持続性に劣る。

[0015]

本発明においては、上記の単量体に加えて、これらと共重合可能な他の単量体を使用す ることができる。

他の単量体としては、例えば、フルオロエチルビニルエーテル等のフルオロアルキルビ ニルエーテル;(メタ)アクリルアミド、N-メチロール(メタ)アクリルアミド、N, N-ジメチロール (メタ) アクリルアミド、N-メトキシメチル (メタ) アクリルアミド 、N-プロポキシメチル(メタ)アクリルアミド等のエチレン性不飽和アミド単量体;(メタ)アクリル酸メチル、(メタ)アクリル酸エチル、(メタ)アクリル酸ブチル、(メ タ) アクリル酸-2-エチルヘキシル、(メタ) アクリル酸トリフルオロエチル、(メタ)アクリル酸テトラフルオロプロピル、マレイン酸ジブチル、フマル酸ジブチル、マレイ ン酸ジエチル、(メタ)アクリル酸メトキシメチル、(メタ)アクリル酸エトキシエチル (メタ)アクリル酸メトキシエトキシエチル、(メタ)アクリル酸シアノメチル、(メ タ) アクリル酸-2-シアノエチル、(メタ) アクリル酸-1-シアノプロピル、(メタ) アクリル酸-2-エチル-6-シアノヘキシル、(メタ) アクリル酸-3-シアノプロ ピル、(メタ)アクリル酸ヒドロキシエチル、(メタ)アクリル酸ヒドロキシプロピル、 グリシジル (メタ) アクリレート、ジメチルアミノエチル (メタ) アクリレート等のエチ レン性不飽和カルボン酸エステル単量体;(メタ)アクリロニトリルなどのエチレン性不 飽和ニトリル単量体;ジビニルベンゼン、ポリエチレングリコールジ(メタ)アクリレー ト、ポリプロピレングリコールジ(メタ)アクリレート、トリメチロールプロパントリ(メタ)アクリレート、ペンタエリスリトール(メタ)アクリレート等の架橋性単量体;な どを挙げることができる。これらの単量体は、単独で又は2種以上を組合わせて使用する ことができる。

他の単量体の使用量は、全単量体100重量部に対して、18重量部以下、好ましくは 10重量部以下、より好ましくは5重量部以下である。この量が多すぎると、本発明が目 的とする各種物性にすぐれたディップ成形品を製するディップ成形用ラテックスを得るこ とができない。

[0016]

ディップ成形用ラテックスは、通常、前記の単量体混合物を乳化共重合することにより 製造できる。乳化重合法としては、従来公知の方法を採用すればよく、例えば、水中で、 乳化剤の存在下に、重合開始剤を用いて、前記の単量体混合物を共重合する方法が採用で きる。

[0017]

乳化剤としては、例えば、ポリオキシエチレンアルキルエーテル、ポリオキシエチレン

アルキルフェノールエーテル、ポリオキシエチレンアルキルエステル、ポリオキシエチレ ンソルビタンアルキルエステル等の非イオン性乳化剤;ミリスチン酸、パルミチン酸、オ レイン酸、リノレン酸の如き脂肪酸の塩、ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウムなどの アルキルベンゼンスルホン酸塩、高級アルコール硫酸エステル塩、アルキルスルホコハク 酸塩等のアニオン性乳化剤; α , β -不飽和カルボン酸のスルホエステル、 α , β -不飽 和カルボン酸のサルフェートエステル、スルホアルキルアリールエーテル等の共重合性乳 化剤などを挙げることができる。なかでも、アニオン性乳化剤が好適に用いられる。これ らの乳化剤は単独で又は2種以上を組み合せて用いることができる。乳化剤の使用量は、 全単量体100重量部に対して、0.1~10重量部、より好ましくは2~6重量部であ る。

[0018]

重合開始剤としては、例えば、過硫酸ナトリウム、過硫酸カリウム、過硫酸アンモニウ ム、過リン酸カリウム、過酸化水素等の無機過酸化物;ジイソブロピルベンゼンハイドロ パーオキサイド、クメンハイドロパーオキサイド、t-ブチルハイドロパーオキサイド、 1, 1, 3, 3-テトラメチルブチルハイドロパーオキサイド、2, 5-ジメチルヘキサ ンー2, 5-ジハイドロパーオキサイド、ジーt-ブチルパーオキサイド、ジー $\alpha-$ クミ ルパーオキサイド、アセチルパーオキサイド、イソブチリルパーオキサイド、ベンゾイル パーオキサイド等の有機過酸化物;アゾビスイソブチロニトリル、アゾビスー2,4-ジ メチルバレロニトリル、アゾビスイソ酪酸メチル等のアゾ化合物等を挙げることができる 。なかでも無機過酸化物を用いると、ラテックスを安定して製造することができ、しかも 、引張り強度が高く、風合いに優れるディップ成形品が得られるので好ましく用いられる 。これらの重合開始剤は、それぞれ単独で、あるいは2種類以上を組み合せて使用するこ とができる。重合開始剤の使用量は、その種類によって若干異なるが、全単量体100重 量部に対して、通常、0.01~1重量部である。

また、過酸化物開始剤は還元剤と組み合せて、レドックス系重合開始剤として使用する [0019]ことができる。この還元剤としては、特に限定されないが、硫酸第一鉄、ナフテン酸第一 銅等の還元状態にある金属イオンを含有する化合物;メタンスルホン酸ナトリウム等のス ルホン酸化合物;ジメチルアニリン等のアミン化合物;などが挙げられる。これらの還元 剤は単独で又は2種以上を組み合せて用いることができる。還元剤の使用量は、過酸化物 1重量部に対して0.03~10重量部程度である。

乳化重合を行うに際して、得られた共重合体のトルエン不溶解分やトルエン膨潤度を調 整するために、連鎖移動剤を使用することが好ましい。

連鎖移動剤としては、例えば、nーブチルメルカプタン、tードデシルメルカプタン等 のメルカプタン類、テトラエチルチウラムスルフィド、ジベンタメチレンチウラムヘキサ スルフィド等のスルフィド類、α-メチルスチレン2量体、四塩化炭素等が挙げられる。 なかでも、メルカプタン類が好ましく、tードデシルメルカプタンがより好ましい。これ らは単独で又は2種以上を組み合せて使用することができる。連鎖移動剤の使用量は、そ の種類によって若干異なるが、全単量体100重量部に対して、好ましくは $0.1\sim1$ 重 量部、より好ましくは0.2~0.5重量部である。

[0021]

乳化重合する際に使用する水の量は、全単量体100重量部に対して、通常、80~6 00重量部程度、好ましくは100~300重量部である。

単量体混合物の添加方法は特に限定されず、単量体混合物を重合反応器に一括して仕込 む方法、単量体混合物を重合反応器に連続的に添加する方法、単量体混合物の一部を重合 反応器に仕込み、その残りの単量体を重合反応器に連続的にまたは分割して添加する方法 等のいずれを採用してもよい。

[0023]

乳化重合に際して、必要に応じて、粒径調整剤、キレート化剤、酸素捕捉剤、分散剤等 の重合副資材を使用することができる。

[0024]

重合温度は、好ましくは5~60℃、より好ましくは30~50℃であり、重合時間は 5~30時間程度である。

[0025]

以上のように乳化重合し、所定の重合転化率に達した時点で、所望により重合停止剤を 加えて重合反応を停止する。重合を停止する際の重合転化率は、好ましくは90重量%以 上、より好ましくは94重量%以上である。

重合停止剤としては、例えば、ヒドロキシルアミン、ヒドロキシアミン硫酸塩、ジエチ ルヒドロキシアミン、ヒドロキシアミンスルホン酸およびそのアルカリ金属塩、ジメチル ジチオカルバミン酸ナトリウム、ハイドロキノン誘導体、カテコール誘導体、ならびに、 ヒドロキシジメチルベンゼンチオカルボン酸、ヒドロキシジエチルベンゼンジチオカルボ ン酸、ヒドロキシジブチルベンゼンジチオカルボン酸などの芳香族ヒドロキシジチオカル ボン酸およびこれらのアルカリ金属塩;などが挙げられる。重合停止剤の使用量は、特に 限定されないが、通常、全単量体100重量部に対して、0.1~2重量部である。

[0026]

その後、所望により残存する単量体を除去し、所定の固形分濃度およびラテックスpH に調整して、ディップ成形用ラテックスが得られる。

ラテックスの p H を調製するには、塩基性物質を添加する。この塩基性物質としては、 例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カリウムなどのアルカリ金属の水酸化物;炭酸ナトリ ウム、炭酸カリウムなどのアルカリ金属の炭酸塩;炭酸水素ナトリウムなどのアルカリ金 属の炭酸水素塩;アンモニア;トリメチルアンモニウム、トリエタノールアミンなどの有 機アミン化合物が挙げられる。なかでも、アルカリ金属の水酸化物またはアンモニアが好 ましく用いられる。これらの塩基性物質は、添加の際の凝集物発生を防ぐために、 $1\sim4$ 0重量%、好ましくは2~15重量%の濃度の溶液、好ましくは水溶液、の状態で添加す る。

[0027]

本発明においては、ディップ成形用ラテックスを構成する共重合体のトルエン不溶解分 が30重量%以上であることが必須の条件である。このトルエン不溶解分が低いと、密着 状態の持続性に劣るディップ成形品となる。このトルエン不溶解分は、50~95重量% の範囲にあることが好ましく、70~90重量%にあることがより好ましい。トルエン不 溶解分が上記範囲にあると、風合い、破断伸び及び密着状態の持続性のバランスにより優 れるディップ成形品が得られる。このトルエン不溶解分は、実施例の評価方法で後述する 方法で測定される数値である。

なお、トルエン不溶解分は、重合温度、反応時間、重合開始剤の種類およびその使用量 架橋性単量体の種類およびその使用量、並びに、連鎖移動剤の種類およびその使用量な ど種々の因子を適宜選択して、調整することができる。

[0028]

本発明においては、ディップ成形用ラテックスを構成する共重合体のトルエン膨潤度が 70倍以下であることが必須の条件である。トルエン膨潤度が高いと、密着状態の持続性 に劣る。このトルエン膨潤度は、 $10\sim60$ 倍の範囲にあることが好ましく、 $30\sim50$ 倍の範囲にあることがより好ましい。トルエン膨潤度が上記範囲にあると、風合い、破断 伸び及び密着状態の持続性のバランスにより優れるディップ成形品が得られる。このトル エン膨潤度は、実施例の評価方法で後述する方法で測定される数値である。

なお、トルエン膨潤度は、重合温度、反応時間、重合開始剤の種類およびその使用量、 架橋性単量体の種類およびその使用量、並びに、連鎖移動剤の種類、その使用量および添 加方法など種々の因子を適宜選択して、調整することができる。

[0029]

ディップ成形用ラテックスの数平均粒子径は、透過型電子顕微鏡で測定した数平均粒子

径で、好ましくは60-300 nm、より好ましくは80-150 nmである。なお、この粒子径は、乳化剤および重合開始剤の使用量を調節するなどの方法により、所望の値に調整できる。

[0030]

ディップ成形用ラテックスには、さらに所望により、老化防止剤、紫外線吸収剤、防腐剤、抗菌剤などの副資材を配合することができる。

[0031]

(ディップ成形用組成物)

本発明のディップ成形用組成物は、上記のディップ成形用ラテックスに、該ラテックスの固形分100重量部に対して、加硫剤 $0.5\sim2$ 重量部、加硫促進剤 $0.25\sim1$ 重量部および酸化亜鉛 $0.5\sim1$ 重量部を配合してなる。

[0032]

加硫剤としては、ディップ成形において通常用いられるものが使用でき、例えば、粉末硫黄、硫黄華、沈降硫黄、コロイド硫黄、表面処理硫黄、不溶性硫黄などの硫黄;ヘキサメチレンジアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン等のポリアミン類;などが挙げられる。なかでも、硫黄が好ましい。

加硫剤の配合量は、ラテックス固形分100重量部に対して、 $0.5\sim2$ 重量部、好ましくは $0.5\sim1.5$ 重量部、より好ましくは $0.5\sim1$ 重量部である。この量が少ないと密着状態の持続性に劣り、逆に多いと風合いに劣る。

[0033]

加硫促進剤としては、ディップ成形において通常用いられるものが使用でき、例えば、ジエチルジチオカルバミン酸、ジブチルジチオカルバミン酸、ジー2ーエチルへキシルジチオカルバミン酸、ジシクロヘキシルジチオカルバミン酸、ジフェニルジチオカルバミン酸、ジベンジルジチオカルバミン酸などのジチオカルバミン酸類およびそれらの亜鉛塩;2ーメルカプトベンゾチアゾール、2ーメルカプトベンゾチアゾール亜鉛、2ーメルカプトベンゾチアゾール、2ー(2,4ージニトロフェニルチオ)ベンゾチアゾール、2ー(N,Nージエチルチオ・カルバイルチオ)ベンゾチアゾール、2ー(4'ーモルホリノ・ジチオ)ベンゾチアゾール、4ーモルホニリルー2ーベンゾチアジル・ジスルフィド、1,3ービス(2ーベンゾチアジル・メルカプトメチル)ユリアなどが挙げられる。これらの加硫促進剤は、単独で又は2種以上を組み合せて用いることができる。

加硫促進剤の配合量は、ラテックス固形分100重量部に対して、 $0.25\sim1$ 重量部、好ましくは $0.25\sim0.75$ 重量部、より好ましくは $0.25\sim0.5$ 重量部である。この量が少ないと引張り強度が低下し、逆に多いと風合いに劣る。

[0034]

酸化亜鉛の配合量は、ラテックス固形分100重量部に対して、 $0.5 \sim 1$ 重量部、好ましくは $0.3 \sim 0.9$ 重量部、より好ましくは $0.5 \sim 0.8$ 重量部である。この量が少ないと引張り強度に劣り、逆に多いと風合いおよび破断伸びに劣る。

[0035]

本発明のディップ成形用組成物には、さらに、必要に応じて、pH調整剤、増粘剤、老化防止剤、分散剤、顔料、充填剤、軟化剤などを配合することができる。

[0036]

本発明のディップ成形用組成物の固形分濃度は、好ましくは $10\sim60$ 重量%、より好ましくは $20\sim45$ 重量%である。

本発明のディップ成形用組成物のpHは、好ましくは $8.5 \sim 12$ 、より好ましくは $9 \sim 11$ である。

[0037]

(ディップ成形品)

本発明のディップ成形品は、上記のディップ成形用組成物をディップ成形してなる。 ディップ成形法としては、従来公知の方法を採用することができる。ディップ成形法と

出証特2005-3020318

しては、例えば、直接浸漬法、アノード凝着浸漬法、ティーグ凝着浸漬法などが挙げられ る。なかでも、均一な厚みを有するディップ成形品が得られやすい点で、アノード凝着浸 漬法が好ましい。

[0038] アノード凝着浸漬法の場合、例えば、ディップ成形用型を凝固剤溶液に浸漬して、該型 表面に凝固剤を付着させた後、それをディップ成形用組成物に浸漬して、該型表面にディ ップ成形層を形成する。

凝固剤としては、例えば、塩化バリウム、塩化カルシウム、塩化マグネシウム、塩化亜 鉛、塩化アルミニウムなどのハロゲン化金属;硝酸バリウム、硝酸カルシウム、硝酸亜鉛 などの硝酸塩;酢酸バリウム、酢酸カルシウム、酢酸亜鉛など酢酸塩;硫酸カルシウム、 硫酸マグネシウム、硫酸アルミニウムなどの硫酸塩などが挙げられる。なかでも、塩化カ ルシウム、硝酸カルシウムが好ましい。凝固剤は、通常、水、アルコール、またはそれら の混合物の溶液として使用する。凝固剤濃度は、通常、 $5\sim70$ 重量%、好ましくは20~50重量%である。

[0040]

成形用型表面に形成されたディップ成形層は、通常、加熱処理を施して加硫する。この 加熱処理を施す前に、水、好ましくは30~70℃の温水、に1~60分程度浸漬し、水 溶性不純物(例えば、余剰の乳化剤や凝固剤など)を除去してもよい。この操作は、ディ ップ成形層を加熱処理した後に行ってもよいが、より効率的に水溶性不純物を除去できる 点から、加熱処理前に行うのが好ましい。

加熱処理は、通常、100~150℃の温度で、10~120分行う。加熱の方法とし ては、赤外線や熱空気による外部加熱または高周波による内部加熱による方法が採用でき る。なかでも、熱空気による加熱が好ましい。

[0041]

加硫後、加硫されたディップ成形層をディップ成形用型から脱着することによって、デ イップ成形品が得られる。脱着方法は、手で成形用型から剥がしたり、水圧や圧縮空気の 圧力により剥がしたりする方法が採用できる。

[0042]ディップ成形品が手袋である場合、ディップ成形品同士の接触面における密着を防止し たり、着脱の際の滑りをよくするために、タルク、炭酸カルシウム、澱粉粒子などの無機 微粒子または有機微粒子を手袋表面に散布したり、それらの微粒子を含有するエラストマ ー層を手袋表面に形成したり、手袋の表面層を塩素化したりしてもよい。

本発明のディップ成形品は、300%伸張時の応力が2.5MPa以下、引張強度が1 [0043]5MPa以上、好ましくは20MPa以上、破断伸びが600%以上、かつ、100%伸 張してから6分間後の応力保持率が45%以上、好ましくは50%を超えるものである。

【実施例】

[0044]以下、本発明を実施例により、さらに詳細に説明する。なお、実施例中の「%」および 「部」は、特に断りのない限り、重量基準である。

[0045]

[評価方法]

- (1) ディップ成形用体ラテックスおよびディップ成形用組成物のpH p Hメーター(M12: HORIBA社製)を用いて、25℃で測定した。
- (2) 共重合体のトルエン膨潤度およびトルエン不溶解分

固形分濃度を30%、pHを8.5に調整したディップ成形用ラテックスを枠つきガラ ス板に流延し、温度20℃、相対湿度65%で120時間放置し、厚みが1mmの乾燥フ ィルムを得た。

この乾燥フィルム 0.2 g(W 1)を80メッシュのかご状金網に入れて、それを20℃

のトルエン100mlに24時間浸漬した。浸漬後、トルエンで膨潤したフィルム(トルエン膨潤フィルム)の重量(W2)を測定した。次いで、トルエン膨潤フィルムを105℃で乾燥して、トルエンを除去した後、その乾燥フィルムの重量(W3)を測定した。

トルエン膨潤度は、下記(1)式により求めた。

トルエン膨潤度(単位:倍) =W2/W3 (1)

また、トルエン不溶解分は、下記(2)式により求めた。

トルエン不溶解分(単位:%) = W3/W1×100 (2)

[0046]

(3) ディップ成形品の物性評価用試験片の作製

ASTM D412に準じて、ゴム手袋状のディップ成形品をダンベル (Die-C) で打ち抜いて、試験片とした。

(4) 300%伸長時の応力 (MPa)

試験片を、テンシロン万能試験機(RTC-1225A:株式会社オリエンテック製)で、引張り速度500mm/分で引張り、伸び率が300%の時の引張り応力を測定した。この値が小さいほど、風合いに優れる。

(5) 引張り強度 (MPa)

試験片を、テンシロン万能試験機で、引張り速度500mm/分で引張り、破断直前の 引張強度を測定した。

(6)破断伸び(%)

試験片を、テンシロン万能試験機で、引張り速度500mm/分で引張り、破断直前の伸びを測定した。

(7) 応力保持率(%)

試験片を、テンシロン万能試験機で、伸び率100%にした直後の引張り応力(Md0)と伸び率100%のまま6分間保持した後の引張り応力(Md6)を測定し、Md6をMd0で除して応力保持率(百分率で示す。)を求めた。この数値が大きいほど、密着状態の持続性に優れる。

[0047]

(製造例1)

耐圧重合反応器に、スチレン 2 2 部、メタクリル酸 3 部、 1 , 3 ーブタジエン 7 5 部、連鎖移動剤として t ードデシルメルカプタン (「TDM」と略する場合がある。) 0 . 3 部、脱イオン水 1 5 0 部、ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム 2 . 5 部、過硫酸カリウム 0 . 3 部およびエチレンジアミン四酢酸ナトリウム 0 . 1 部を仕込んだ後、系内温度を 4 5 $\mathbb C$ にして重合反応を開始した。

重合転化率が95%になるまで重合反応を継続し、その後、ジエチルヒドロキシルアミン0.1部を添加して重合反応を停止した。

得られた共重合体ラテックスから、未反応単量体を除去した後、固形分濃度とpHを調整し、固形分濃度45%、pH8.5のディップ成形用ラテックスAを得た。

ディップ成形用ラテックスAを構成する共重合体のトルエン不溶解分およびトルエン膨 潤度を測定した。その結果を表1に示す。

[0048]

(製造例2~7)

表1に示す単量体組成、TDM量およびTDMの添加条件に変更した以外は、製造例1と同様に重合を行い、ディップ成形用ラテックスB~Gを得た。それぞれのディップ成形用ラテックスを構成する共重合体のトルエン不溶解分およびトルエン膨潤度を測定し、それらの結果を表1に示す。

なお、製造例3、4、6及び7においては、重合転化率がそれぞれ60%および80%に達した時点で、重合反応器に表1に示す量のTDMを、それぞれ添加して製造した。

[0049]

【表1】

来1				44. VP- (20)			
X.				製造例			,
	-	2	3	4	5	9	7
	-						
重合処方							
初期仕込み(部)		-					
単量体組成		•	L	7	ď	75	82
1 3ーブタジエン	75	8	C/	2 ;	3 6	66	יבי
	22	16	22	22	· ·	77	2 0
イナン		<u> </u>	~	က	rc —	က	د.
メタクリル酸	, ,	‡	,)			
連鎖移動剤		(6	c	2	0.3	0.3
+ードナシルメルカプタン	0.3	0.3	0.3	6.0	2.5		
連鎖移動剤の後添加量(部)			,	<u>п</u>	ı	0.3	0.1
事合転化率:60%	ı	1	 	0.13		9 6	7.
一年1471-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1	ı	1	0.1	0.15	1	5.5	
まった。 はいしょう スプー・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	⋖	80	ပ	۵	ш	L	5
ナインノは別がロンンン							
共重合体の特性	7	000	27.9	6	79.7	3.6	43.1
トルエン不溶解分(%)	/8/	03.0	1 6	64	28	112	87
トルエン勝盟既(倍)	43	=	2	5			

[0050]

(実施例1)

硫黄1.0部、ジエチルジチオカルバミン酸亜鉛0.5部、酸化亜鉛0.5部、酸化チ タン1.5部、水酸化カリウム0.03部および水5.63部を混合して調製した加硫剤 分散液 9. 16 部を、ディップ成形用ラテックス 222. 2部 (固形分 100部) に混合 した。その後、適量の脱イオン水を加えて、固形分濃度30%、pH9.0に調整し、さ らに1日間熟成して、ディップ成形用組成物を得た。

一方、硝酸カルシウム20部、非イオン性乳化剤のポリオキシエチレンオクチルフェニ ルエーテル 0. 05部及び水 80部を混合して調製した凝固剤水溶液に、60℃に加温さ れたディップ成形用手袋型を10秒間浸漬し、引き上げた後、60℃で10分間乾燥して 、凝固剤を手袋型に付着させた。

次に、凝固剤の付着した手袋型を上記のディップ成形用組成物に15秒間浸漬した後、 ・引き上げて手袋型表面にディップ成形層を形成した。これを40℃の蒸留水に5分間浸漬 して水溶性不純物を除去した後、20℃で5分間予備乾燥し、さらに、60℃で10分間 乾燥後、120℃で30分間加硫して、手袋型表面に固形皮膜物を得た。最後にこの固形 皮膜物を手袋型からはがし、厚みが 0. 1 mmの手袋形状のディップ成形品を得た。この ディップ成形品の評価を行い、その結果を表2に示す。

[0051]

(実施例2~4および比較例1~5)

表 2 に示すディップ成形用ラテックスおよび加硫剤分散液に変更した以外は、実施例 1 と同様に行い、ディップ成形品を得た。これらのディップ成形品の評価を行い、それらの 結果を表2に示す。

[0052]

【表2】

· •									
表2		4	Ē			·	比較例	ļ	
		米商艺] 22		-		-	· ·	u
	-	6	۲.	4	_	2	2	-	,
	-	1	,		1	c	ш	ட	ഗ
とない。三日 治寺の	4	മ	4	O	∢	2	1	-	
ナイシノ政杉田ノンンへ									
加陸割分散液(ディップ成形用ラテッ									
(カス固形分100部に対する部数)				(0	<u> </u>	<u></u>	1.0	1.0
	<u> </u>	10	0.5	2.0	7.0	<u>-</u> -	?	. 1	L
- 京黄	> !) L	, C	<u> </u>	1.2	0.5	0.5	0.5	က က
ジャキージャナセルバミン酸亜鉛	0.5	ი.ე	0.20	?	. ·	L	r C	7.	0.5
	C II	L.	0.5	0.	2.0	C		?	. I
酸化亜鉛		2) i	Ц Т	r.	T.	1.5	<u>.</u> .5	1.5
1		<u>.</u>	ر. د:	 C:	2:	2	1	0	0
数化ナダン		0	0	0 6	0.6	0.6	9.0	8.0	2,5
ディップ成形用組成物のpH	9.0	9.0	0.0	3					
ディップ成形品の特性			(,	° ×	14	5.5	1.0	5.6
, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	2.3	2.4	2.3	o. -	o. '	. ;	6 4 4	1.5	15.2
3000 PT	00 6	900	26.0	16.2	38.5	14.0	- 44 5.	? '	
引張り強度(MPa)	23.0	2.0.2	010	810	520	980	605	1030	008
破断伸び(%)	09/ —	0/0		51.0	410	38.2	39.9	32.8	39.6
一 元十保持率(%)	52.4	54.0	33.8	415					ı
TO STATE OF THE PROPERTY OF TH									

[0053]

表2から次のようなことがわかる。

本発明で規定する範囲より多い量の加硫促進剤および酸化亜鉛を配合したディップ成形 用組成物を用いると、破断伸びおよび風合いが悪化し、応力保持率が低下する (比較例1

) 。

トルエン不溶解分が本発明で規定する範囲より低いディップ成形用ラテックスDを用いると、引張り強度が不十分であり、応力保持率が低下する(比較例2)。

スチレン量が本発明で規定する範囲より多く、1、3-ブタジエン量が本発明で規定する範囲より少ない単量体混合物から得られたディップ成形用ラテックスEを用いると、風合いが悪化し、応力保持率が低下する(比較例3)。

トルエン不溶解分およびトルエン膨潤度が本発明で規定する範囲外であるディップ成形用ラテックスFを用いると、引張り強度が不十分であり、応力保持率が低下する(比較例 4)。

トルエン膨潤度が本発明で規定する範囲外であるディップ成形用ラテックスGを用いると、応力保持率が低下する(比較例 5)。

[0054]

これらの比較例に対して、本発明で規定する条件をすべて充足するディップ成形用組成物から製造した実施例 $1\sim4$ のディップ成形品は、いずれも、風合いに優れ、十分な引張り強度と破断伸びを有し、かつ密着状態の持続性に優れるものである。

【産業上の利用可能性】

[0055]

本発明のディップ成形品は、厚みが約 $0.1\sim$ 約 $3\,\mathrm{mm}$ のものが製造でき、特に厚みが $0.1\sim0.3\,\mathrm{mm}$ の薄手のものに好適に使用できるので、哺乳瓶用乳首、スポイト、導管、水枕などの医療用品;風船、人形、ボールなどの玩具や運動具;加圧成形用バッグ、ガス貯蔵用バッグなどの工業用品;医療用、家庭用、農業用、漁業用および工業用の手袋;指サックなどが挙げられる。特に、薄手の医療用手袋に好適である。

【書類名】要約書

【要約】

【課題】 風合いに優れ、十分な引張り強度と破断伸びを有し、かつ密着状態の持続性に優れるディップ成形品、および該ディップ成形品を与えるディップ成形用組成物を提供すること。

【解決手段】 共役ジエン単量体 $70 \sim 85$ 重量部、芳香族ビニル単量体 $10 \sim 28$ 重量部、エチレン性不飽和酸単量体 $2 \sim 5$ 重量部およびこれらと共重合可能な他の単量体 $0 \sim 18$ 重量部からなる単量体混合物 100 重量部を共重合して得られる共重合体を含有してなるディップ成形用ラテックスであり、該共重合体のトルエン不溶解分が 30 重量%以上、かつ、トルエン膨潤度が 70 倍以下であるディップ成形用ラテックスに、該ラテックスの固形分 100 重量部に対して、加硫剤 $0.5 \sim 2$ 重量部、加硫促進剤 $0.25 \sim 1$ 重量部および酸化亜鉛 $0.5 \sim 1$ 重量部を配合してなるディップ成形用組成物。

【選択図】 なし

認定・付加情報

特許出願の番号

特願2004-103424

受付番号

5 0 4 0 0 5 4 1 5 5 5

書類名

特許願

担当官

第六担当上席

0095

作成日

平成16年 4月 1日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成16年 3月31日

特願2004-103424

出願人履歴情報

識別番号

[000229117]

1. 変更年月日 [変更理由] 住 所

1990年 8月22日 新規登録

東京都千代田区丸の内2丁目6番1号 氏 名